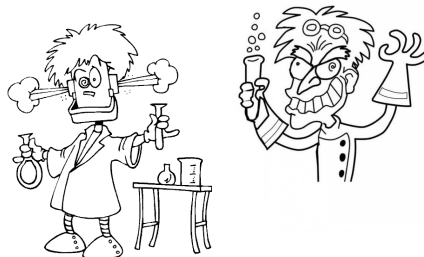


“SOM CIENTÍFICS AUTÒNOMS”



ATENCIÓ: Aquest experiment està recomanat per a xiquets de 6 fins a 12 anys. Els més xicotets amb un poquet d'ajuda..... A experimentar!!!!



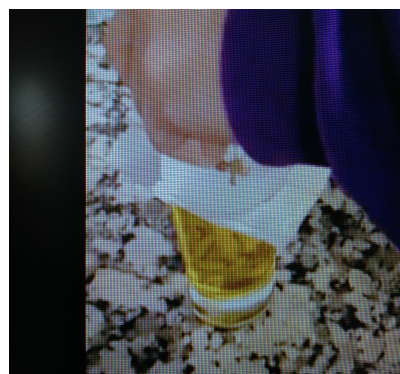
Para molta atenció a l'experiment que anem a realitzar:

MATERIALS

- Aigua.
- Oli d'oliva
- 2 gots xicotets de vidre
- 1 Brick de llet net

PREPARACIÓ

1. Retalla un quadrat del brick de llet un poc més gran que la boca dels gots que vas a utilitzar a l'experiment.
2. Ompli els dos gots. Un d'oli i un altre de aigua. Els got d'oli ha d'estar molt ple.
3. Tapa amb el cartró que has retallat el got ple d'aigua i amb molta cura i amb ajuda (els més xicotets) has de donar la volta al got sense que l'aigua caiga.
4. Ficar el got d'aigua damunt del d'oli. Et quedarà el got d'oli baix, el cartró i el got d'aigua boca avall. Han d'estar molt bé alineats.



5. Poquet a poquet l'oli passarà dalt i l'aigua baix. (mou el cartó de manera que entre a poc a poc la primera gota d'oli a dalt en l'aigua, para't i observa).



QUÈ OBSERVES? L'oli passa dalt i l'aigua baixI els líquids no es mesclen!!!!!!!

SAPS PER QUÈ? Doncs perquè els dos líquids tenen densitats diferents. L'aigua no deixa a l'oli que les seues mol.lècules entren en ella. Els líquids més densos pesen més i se'n van al fons mentre els més lleugers es queden per dalt. L'oli i l'aigua mai es mesclen, mai serà una mescla homogènia.

INVESTIGA PER A SABER MÉS_ La molècula d'aigua (H_2O) es comporta com un imant. Té un pol positiu i un altre negatiu. L'oli, per part seua, es comporta d'una forma completament oposada. És un compost neutre. No té polaritat. És a dir, no es comporta com un imant. Per això, no sent ni atracció ni repulsió per les molècules d'aigua. L'efecte és el mateix que si acostes un imant a un tros de fusta, per exemple.

_Mescles homogènies i heterogènies.. Líquids que se mesclen i altres no!

